⑩日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

◎ 公開特許公報(A) 平3-196839

®Int. Cl. ⁵

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成3年(1991)8月28日

B 01 J 23/40 C 01 B 3/32 M 8017-4G A 9041-4G

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全4頁)

会発明の名称 メタノーバック

メタノール改質触媒の製造方法

②特 願 平1-336424

②出 願 平1(1989)12月27日

@発明者 森賀

卓 也

広島県広島市西区観音新町 4 丁目 6 番22号 三菱重工業株

式会社広島研究所内

观発 明 者 今 井

哲也

広島県広島市西区観音新町4丁目6番22号 三菱重工業株

式会社広島研究所内

⑪出 願 人 三菱重工業株式会社

東京都千代田区丸の内2丁目5番1号

四代 理 人 弁理士 内 田 明 外 2 名

明 細 書

1. 発明の名称

メタノール改質触媒の製造方法

2. 特許請求の範囲

アルミナ皮膜が形成された金属製触媒担体上に、白金及び/又はバラジウムを担持させることを特徴とするメタノール改質触媒の製造方法。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明はメダノール改質触媒の製造方法に関し、更に詳しくはメタノール又はメタノールと水の混合物を水楽含有ガスに改質する触媒の製造方法に関する。

〔従来の技術〕

従来のメタノールを改質する触媒としては、 アルミナなどの担体に白金などの白金属元素又は銅、ニッケル、クロム、亜鉛などの卑金属元素 素及びその酸化物などを担持した触媒が提案されている。又、上述した金属担持法による触媒 とは別に沈殿法による調製法があり、この方法 で調製される触媒の代表例としては、亜鉛、クロムさらには銅を含有してなるメタノールの改 質触媒がある。

[発明が解決しようとする課題]

従来のメタノールを改質する触媒は、先に述べた金属担持法や沈殿法によって調製される触媒が提案されているが、これらの触媒は低温活性に乏しく、熱的劣化を起こしやすいなど現在のところ多くの問題点を残している。

また反応器としてはシェル・アンド・チュー

〔課題を解決するための手段〕

そこで本発明者らは反応器の伝熱速度を大きくすることを目的としてメタノール改質触媒の 担体として金属を用いることにより上記目的が 達成できることを見いだし、本発明を完成する に到った。

すなわち、本発明はアルミナ皮膜が形成された金属製触媒担体上に、白金及び/又はパラジウムを担持させることを特徴とするメタノール 改質触媒の製造方法である。

そして、上記構成における金属製触媒担体と

は伝熱性を考慮するとできるだけ薄い方が好ましいが触媒としての機能を考えると有効な厚み範囲があり、種々検討した結果、厚さ0.01~0.5 mmの範囲が適していることが判った。

本発明において、さらにこのアルミナ皮膜上に、白金及び/又はパラジウムが担持されている。担持の方法としては、白金及び/又はパラジウムの塩化物又は白金のアンミン醋体水溶液中に上記方法で得たアルミナ皮膜が形成された金属性触媒担体を浸漬し、乾燥、焼成することにより得ることができる。

なお、本発明でいう水素含有がスとは水素を50%以上、一酸化炭素を35%以下、二酸化炭素を25%以下含有するがスである。また、本発明のメタノール改質触媒を用いてのメタノール改質方法における反応条件は以下のようである。

反応温度: 200~700℃、特に好ましくは300~600℃

反応圧力: 0~30kg/cm²G、特に好まし

して反応管自体を使用することを好ましい 態様 とするものである。

以下、本発明について詳細に説明する。

本発明において、金属製触媒担体とはアルミナ皮膜が形成されやすいように表面処理された触媒担体機能を有する金属(例えば鉄、銅、アルミニウム、亜鉛、コバルト、ニッケル又はこれらの合金)をさす。例えば、表面にアルミナのウイスカーを生成させたもの(特開昭 5 7 ー 7 1 8 7 8 号公報参照)などである。

また本発明において、アルミナ皮膜はガンマ型の結晶形態をもち、高い比表面積と耐熱性を 有するものであり、触媒を高分散で担持するた めの担体として好ましいものである。

また、本発明において、このアルミナ皮膜が 金属製触媒担体上に0.01~0.5 mmの厚さに被 賃される。皮膜の形成方法としては、ガンマ型 のアルミナを湿式ボールミルなどで微細化スラ リーとし、該スラリーを浸漬法により塗布し、 乾燥、焼成する方法が用いられる。皮膜の厚さ

< | t 0 ~ 1 5 kg / cm² G</p>

メタノール 1 モルに対する水の供給モル比: 1 0 以下、特に好ましくは 3 以下

また、白金及び/又はパラジウムの含有量は アルミナ 1 0 0 重量部に対して 0.1 ~ 2 0 重量 部、好ましくは 0.5 ~ 5 重量部である。

以下実施例により本発明を具体的に説明する。
〔実施例1〕

1 5 mm× 7 0 mm× 0.5 mmt の金属製触媒担体の全外表面に、ガンマ型のアルミナスラリーを平均厚み 0.1 mmt に浸漬、塗布した後、乾燥して 9 0 0 ℃で 3 時間焼成した。

次いで、ジニトロジアンミン白金(Ⅱ)硝酸酸性溶液 [化学式 Pt(NH₂)₂(NO₂)₂] に浸漬し乾燥後 5 5 0 ℃で 3 時間焼成して、1 wt%の白金が担持された触媒 1 を調製した。

〔実施例2〕

ジニトロジアンミン白金 (I) の替りに塩化 パラジウムの水溶液を用いた以外は実施例 1 と 同じ方法でパラジウム 2 wt 5% を担持した触媒 2 を調製した。

[実施例3]

塩化パラジウムの替りに、塩化白金と塩化パ ラジウムの混合水溶液を用いた以外は実施例1 と同じ方法で、白金lwt%、パラジウむlwt% を担持した触媒3を調製した。

〔実施例4〕

外径10.5 mm、長さ100 mm、触媒外表面積 3 3 cm² の金属製触媒担体の管外壁に上記実施 例1と同様にして触媒4を調製した。

〔触媒の活性評価〕

実施例1, 2, 3により縞製した触媒1, 2, 3を石英ガラス製の反応器に充填して200~ 400℃で水素 3% (窒素パランス) ガスで環 元処理を行った後、第1表に示す条件で触媒活 性評価を行った。その結果を第2表に示す。第 2 表から明らかなように水素と一酸化炭素がほ ぼ理論量得られ、選択性がよいことがわかった。

313

98

8

96

يد

Щ,

3% 1

獣

嗯

经 4

嵌

無

触 媒 外表面積	7 0 cm²
反応圧力	大気圧
反応温度	3 5 0 ~ 4 5 0 °C
反応 器供格原料	触媒 メタノール10 (cc/H). i.3 水10 (cc/H)
	触媒 2 メタノール10 [cc/H]

31 31 31 3 *6 ۴ 岱 外した粒 盤 CH 3 OH & H H, 0. 33 0 0. 섪 쁮 ĸ 'n £ 83 × ₩

0

33

33

改賞がス組成の

実施例4で調製した触媒4を反応管として、 反応管の内側を熱媒で加熱することにより昇温 し、熱媒温度を200~400℃にし、反応管 外表面に水素 3 % (窒素パランス) ガスを供給 して、還元処理を行った後、熱媒を昇温し、熱 媒温度を450℃に一定にした後、反応管外表 面に450℃のメタノール蒸気を8g/hの流 量で供給した結果、メタノール反応率は99% であった。

- 一方、同じ触媒外表面積になるように、従来 のペレット型触媒を二重管の外側に充填し、内 側に熱媒を通すような反応管として同じように 反応させた結果、メタノール反応率は86%以 下であった。つまり本発明による反応管は伝熱 速度が大きいため、メタノール反応率が大きい ことがわかった。

[発明の効果]

以上の実施例からも明らかなように、本発明 による伝熱機能の優れた触媒を用いることによ り、メタノール改質反応において、メタノール 又は水の混合物から水業を含有するガスが効率 よく製造されることがわかった。

 代理人
 内
 田
 明

 代理人
 萩
 原
 亮
 一

 代理人
 安
 西
 寫
 夫